# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-196750

(43)Date of publication of application: 01.08.1995

(51)Int.CI.

CO8F283/12 CO9D151/08

(21)Application number: 05-355410

(71)Applicant: TAKEMOTO OIL & FAT CO LTD

(22)Date of filing:

29.12.1993

(72)Inventor: NODA IPPEI

ISHIKAWA MASAMI YAMAWAKI MASAJI

# (54) COATING COMPOSITION

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a coating composition which contains specific siloxane units and crosslinking siloxane units at a specific ratio, gives a coating layer excellent in applicability, adhesion and smoothness on the surface of a carrier material and cam form the coated layer giving high adhesion to printing ink and adhesives.

high adhesion to printing ink and adhesives. CONSTITUTION: This coating composition comprises linear siloxane units of the formula (R1R2SiO) and formula I, II [R1 to R4 each is a radically unpolymerizable hydrocarbon bearing C atoms directly bonding to Si atoms; X1 is a radically unpolymerizable hydrocarbon bearing C atom directly bonding to Si atom and substituted with an organic group bearing epoxy group; Y1 is a vinyl copolymer block prepared by graft copolymerization of glycidyl (meth) acrylate/ a 1-4C alkyl (meth)acrylate at a weight ratio of 1/99 to 99/1; Z1 is divalent organic group connecting the vinyl copolymer block Y1 to a Si atom] and crosslinking siloxane units of formulas III to VI (R5 is R1; X2 is X1; Y2 is Y1; Z2 is Z1)

formula II and Y2 of formula V are in 25 to 75wt, respectively.

[ussig]

[R\*Si.0]

16 S CO WE

SiO<sub>3/2</sub>

· III

SiO<sub>\*×</sub>: J

SiOyJ

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

21.08.2000

at a molar ratio of 99/1 to 90/10 where the amount of formula I is 0.5 to 15mol% and y1 of

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]
[Date of registration]

3361593

18.10.2002

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]
[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]
[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

庁内整理番号

(11)特許出願公開番号

# 特開平7-196750

(43)公開日 平成7年(1995)8月1日

(51) Int.Cl.<sup>6</sup>

識別記号

FΙ

技術表示箇所

C 0 8 F 283/12 C 0 9 D 151/08

MQV

PGX

審査請求 未請求 請求項の数3 FD (全 11 頁)

(21)出願番号

特願平5-355410

(71)出顧人 000210654

竹本油脂株式会社

(22)出願日

平成5年(1993)12月29日

愛知県蒲郡市港町2番5号

(72)発明者 野田 一平

愛知県岡崎市土井町西善道36番地の3

(72)発明者 石川 正己

愛知県幡豆郡吉良町大字吉田字宮前40番地

51

(72)発明者 山脇 正路

愛知県豊川市国府町流襲129番地

(74)代理人 弁理士 入山 宏正

# (54) 【発明の名称】 塗布用組成物

#### (57)【要約】

【目的】本発明は、担体素材の表面に塗布性、密着性及び平滑性に優れた塗膜を形成でき、しかも印刷インクや接着剤等の密着性にも優れた塗膜を形成できる、塗布用組成物を提供するものである。

【構成】本発明は、a)エポキシ基を有する有機基で置換された炭化水素基を有するシロキサン単位及びb) グリシジル(メタ)アクリレートと炭素数1~4のアルキル(メタ)アクリレートとを所定割合でグラフト共重合したビニル共重合体ブロックを有するシロキサン単位を、それぞれ所定割合で有する特定構造のポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンから成ることを特徴としている。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記の第1群から選ばれる1種又は2種以上の線状シロキサン単位と下記の第2群から選ばれる1種又は2種以上の架橋シロキサン単位とを主構成単位としており、該線状シロキサン単位/該架橋シロキサン単位=99/1~90/10(モル比)の割合で有していて、且つ全シロキサン単位中、式2で示されるシロキサン単位及び/又は式5で示されるシロキサン単位をこれらの合計量として0.5~15モル%、また式3で示されるシロキサン単位をびが/又は式6で示されるシロキサン単位をこれらの合計量として0.5~5モル%、更に式3のY1で示されるビニル共重合体プロック及び/又は式6のY2で示されるビニル共重合体プロックをこれらの合計量として25~75重量%の割合でそれぞれ有するポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンから成ることを特徴とする塗布用組成物。

第1群:下記の式1で示されるシロキサン単位、式2で 示されるシロキサン単位及び式3で示されるシロキサン 単位

第2群:下記の式4で示されるシロキサン単位、式5で 示されるシロキサン単位、式6で示されるシロキサン単 位及び式7で示されるシロキサン単位

[式1~式6において、

 $R^1$ ,  $R^2$ ,  $R^3$ ,  $R^4$ ,  $R^5$ : ケイ素原子に直結した炭素原子を有する、ラジカル重合性を有しない炭化水素基 $X^1$ ,  $X^2$ : ケイ素原子に直結した炭素原子を有しており、エポキシ基を有する有機基で置換された、ラジカル 50

### 重合性を有しない炭化水素基

 $Y^1$ ,  $Y^2$ : グリシジル (メタ) アクリレート/炭素数 1 ~4のアルキル (メタ) アクリレート= 1/99~99 / 1 (重量比) の割合でグラフト共重合したビニル共重合体ブロック

 $Z^1$ ,  $Z^2$ : ビニル共重合体プロック  $Y^1$  又は  $Y^2$  とケイ素 原子とを連結する 2 価の有機基]

【請求項2】 式3の $Y^1$ 及び式6の $Y^2$ がグリシジル (メタ) アクリレート/炭素数 $1\sim4$ のアルキル (メタ) アクリレート= $1/99\sim50/50$  (重量比) の割合でラジカル重合したビニル共重合体プロックである請求項1記載の塗布用組成物。

【請求項3】 水性エマルジョン中のポリシロキサンーポリビニルプロック共重合体が $0.01\sim0.5\mu m$ の平均粒子径を有するものである請求項1又は2記載の塗布用組成物。

## 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は磁気記録媒体、製版材料、印刷材料、写真フィルム材料等として用いるプラスチックスや高分子系複合材料等の担体素材の表面に塗布して、該表面に優れた平滑性を付与し、同時に該担体素材に印刷や接着等の二次加工を施す場合には該表面に印刷インクや接着剤等を充分に密着させる水性エマルジョン型の塗布用組成物に関する。

## [0002]

【従来の技術】従来、担体素材の表面に塗布して該表面に平滑性を付与する塗布用組成物として、ポリシロキサンブロックとポリビニルブロックとを有するポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンが提案されている(特開平5-209149、特開平5-131537、英国特許公告1149935)。これらの従来提案では、ポリシロキサンブロックとして架橋度の高いポリシロキサンブロック又は架橋度の極めて低いポリシロキサンブロックを有し、またポリビニルブロックとしてポリスチレンブロック、ポリアルキル(メタ)アクリレートブロック又はスチレンとアルキル(メタ)アクリレートとの共重合体ブロックを有するポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体が開示されている。

【0003】ところが、架橋度の高いポリシロキサンブロックを有する従来の塗布用組成物には、担体素材の表面に対する塗布性(塗膜形成性)及び形成塗膜の密着性が共に不充分という欠点があり、また架橋度の極めて低いポリシロキサンブロックを有する従来の塗布用組成物には、担体素材の表面に対する塗布性及び形成塗膜の密着性が良く、該表面に相応の平滑性を付与できるものの、該表面に印刷や接着等の二次加工を施す場合に印刷インクや接着削等の密着性が不充分という欠点がある。

### [0004]

2

【発明が解決しようとする課題】本発明が解決しようとする課題は、従来の塗布用組成物では、担体素材の表面に塗布性、密着性及び平滑性に優れた塗膜を形成し、同時に印刷インクや接着剤等の密着性にも優れた塗膜を形成することができない点である。

#### [0005]

【課題を解決するための手段】しかして本発明者らは、上記課題を解決するべく鋭意研究した結果、a)エポキシ基を有する有機基で置換された炭化水素基を有するシロキサン単位及びb)グリシジル(メタ)アクリレート 10と炭素数1~4のアルキル(メタ)アクリレートとを所定割合でグラフト共重合したビニル共重合体ブロックを有するシロキサン単位を、それぞれ所定割合で有する特定構造のポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンが正しく好適であることを見出した。

【0006】すなわち本発明は、下記の第1群から選ば れる1種又は2種以上の線状シロキサン単位と下記の第 2群から選ばれる1種又は2種以上の架橋シロキサン単 位とを主構成単位としており、該線状シロキサン単位/ 20 該架橋シロキサン単位=99/1~90/10 (モル 比) の割合で有していて、且つ全シロキサン単位中、式 2で示されるシロキサン単位及び/又は式5で示される シロキサン単位をこれらの合計量として0.5~15モ ル%、また式3で示されるシロキサン単位及び/又は式 6で示されるシロキサン単位をこれらの合計量として 0. 5~5モル%、更に式3のY<sup>1</sup>で示されるビニル共 重合体ブロック及び/又は式6のY2で示されるビニル 共重合体ブロックをこれらの合計量として25~75重 量%の割合でそれぞれ有するポリシロキサンーポリビニ 30 ルブロック共重合体の水性エマルジョンから成ることを 特徴とする塗布用組成物に係る。

【0007】第1群:下記の式1で示されるシロキサン単位、式2で示されるシロキサン単位及び式3で示されるシロキサン単位及び式3で示されるシロキサン単位

【式1】

$$[R^1 R^2 Si0]$$

【式2】

【式3】

【0008】第2群:下記の式4で示されるシロキサン単位、式5で示されるシロキサン単位、式6で示されるシロキサン単位、式6で示されるシロキサン単位 【式4】

50

【式5】

【式6】

$$\begin{bmatrix} S & i & O_{3/2} \end{bmatrix}$$
  
 $Z^2 - Y^2$ 

【式7】

【0009】式1~式6において、R<sup>1</sup>,R<sup>2</sup>,R<sup>3</sup>,R<sup>4</sup>,R<sup>5</sup>:ケイ素原子に直結した炭素原子を有する、ラジカル 重合性を有しない炭化水素基

X<sup>1</sup>, X<sup>2</sup>: ケイ素原子に直結した炭素原子を有しており、エポキシ基を有する有機基で置換された、ラジカル 重合性を有しない炭化水素基

Y¹, Y²: グリシジル (メタ) アクリレート/炭素数 1 ~4のアルキル (メタ) アクリレート= 1/99~99/1 (重量比) の割合でグラフト共重合したビニル共重合体ブロック

 $Z^1$ ,  $Z^2$ : ビニル共重合体プロック  $Y^1$  又は  $Y^2$  とケイ素 原子とを連結する 2 価の有機基

【0010】本発明のポリシロキサンーポリビニルブロ ック共重合体は前記した第1群から選ばれる1種又は2 種以上の線状シロキサン単位と前記した第2群から選ば れる1種又は2種以上の架橋シロキサン単位とを主構成 単位とするものである。式1~式4で示されるシロキサ ン単位において、R1~R5はケイ素原子に直結した炭素 原子を有する、ラジカル重合性を有しない炭化水素基で ある。かかる炭化水素基としては、メチル基、エチル 基、ブチル基等の炭素数1~4のアルキル基、更にはフ ェニル基等が挙げられるが、メチル基が好ましい。した がって、式1で示されるシロキサン単位としては、ジメ チルシロキサン単位、ジエチルシロキサン単位、ジブチ ルシロキサン単位、メチル・フェニルシロキサン単位、 ジフェニルシロキサン単位等が挙げられるが、ジメチル シロキサン単位が好ましく、また式4で示されるシロキ サン単位としては、メチルシロキサン単位、エチルシロ キサン単位、ブチルシロキサン単位、フェニルシロキサ 40 ン単位等が挙げられるが、メチルシロキサン単位が好ま

【0011】式2又は式5で示されるシロキサン単位において、X<sup>1</sup>, X<sup>2</sup>はケイ素原子に直結した炭素原子を有しており、エポキシ基を有する有機基で置換された、ラジカル重合性を有しない炭化水素基である。かかる炭化水素基としては、1)2ーグリシドキシエチル基、3ーグリシドキシプロピル基等のグリシドキシアルキル基、2)2ー(グリシジルオキシカルボニル)プロピル基等の2ー(グリシジルオキシカルボニル)アルキル基、3)2ー

(3, 4-エポキシシクロヘキシル)プロピル基等の2-(エポキシシクロヘキシル)アルキル基等が挙げられるが、2-グリシドキシエチル基、3-グリシドキシプロピル基が好ましい。したがって、式2で示されるシロキサン単位としては、3-グリシドキシプロピル・メチルシロキサン単位が好ましく、また式5で示されるシロキサン単位としては、3-グリシドキシプロピルシロキサン単位、2-グリシドキシプロピルシロキサン単位、2-グリシドキシアロピルシロキサン単位、2-グリシドキシエチルシロキサン単位が好ましい。

【0012】本発明のポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体は、これを構成する全シロキサン単位中、式2で示されるシロキサン単位を $0\sim1$ 5モル%の割合で有しており、また式5で示されるシロキサン単位を $0\sim1$ 0モル%の割合で有していて、これらをその合計量として $0.5\sim1$ 5モル%の割合で有するものであるが、 $1\sim1$ 0モル%の割合で有するものが好ましい。

【0013】式3又は式6で示されるシロキサン単位に おいて、Y¹及びY²はビニル共重合体ブロックであり、 これらは2価の有機基を介してケイ素原子に結合してい る。かかるビニル共重合体ブロックはグリシジル(メ タ) アクリレートと炭素数1~4のアルキル(メタ) ア クリレートとのグラフト共重合によって得られる。この 場合、(メタ)アクリレートはアクリレート又はメタク リレートを意味し、炭素数1~4のアルキル(メタ)ア クリレートとしては、メチル (メタ) アクリレート、エ チル (メタ) アクリレート、イソブチル (メタ) アクリ レート等が挙げられる。グリシジル(メタ)アクリレー トとアルキル (メタ) アクリレートとのグラフト共重合 比率はグリシジル (メタ) アクリレート/アルキル (メ タ) アクリレート=1/99~99/1 (重量比) とす るが、1/99~50/50 (重量比) とするのが好ま しく、2/98~20/80 (重量比) とするのが更に 好ましい。

【0014】式3又は式6で示されるシロキサン単位において、2<sup>1</sup>及び2<sup>2</sup>はビニル共重合体ブロックとケイ素原子とを連結する2価の有機基である。かかる2価の有機基としては、1)エチレン基、プロピレン基、ブチレン基等の炭素数2~4のアルキレン基、2)3ーオキソー4ーオキサー1、7ーヘプタンジイル基、2ーメチル40・3ーオキソー4ーオキサー1、7ーヘプタンジイル基等が挙げられるが、エチレン基、2ーメチルー3ーオキソー4ーオキサー1、7ーヘプタンジイル基が好ましい。

【0015】式3又は式6で示されるシロキサン単位は、ラジカル重合性を有する $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和炭化水素基がケイ素原子に直結したシロキサン単位又は該 $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和炭化水素基を有する有機基で置換された炭化水素基がケイ素原子に直結したシロキサン単位(以下、これを不飽和炭化水素基を有するシロ 50

キサン単位という)に対して、前記したようなビニル単量体をグラフト共重合することによって得られる。かかる不飽和炭化水素基を有するシロキサン単位としては、ビニル・メチルシロキサン単位、アリル・メチルシロキサン単位、(メタ)アクリロイルオキシエチル・メチルシロキサン単位、(メタ)アクリロイルオキシエチルルシロキサン単位、(メタ)アクリロイルオキシプロピルシロキサン単位、(メタ)アクリロイルオキシエチルシロキサン単位、(メタ)アクリロイルオキシエチルシロキサン単位等が挙げられる。

【0016】本発明のポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体は、これを構成する全シロキサン単位中、式3で示されるシロキサン単位を0~5モル%の割合で有しており、また式6で示されるシロキサン単位を0~5モル%の割合で有していて、これらをその合計量として0.5~5モル%の割合で有するものであるが、1~3モル%の割合で有するものが好ましい。

【0017】式7で示されるシロキサン単位はケイ素原 子に直結した有機基を有しないシロキサン単位である。 【0018】式1~式3で示されるシロキサン単位は第 1群に属する線状シロキサン単位であり、また式4~式 7で示されるシロキサン単位は第2群に属する架橋シロ キサン単位である。本発明のポリシロキサンーポリビニ ルブロック共重合体は、第1群から選ばれる1種又は2 種以上の線状シロキサン単位と第2群から選ばれる1種 又は2種以上の架橋シロキサン単位とを主構成単位とし ており、該線状シロキサン単位/該架橋シロキサン単位 =99/1~90/10 (モル比) の割合で有するもの である。架橋シロキサン単位の割合が上記の範囲を超え ると、ポリシロキサンブロックの架橋度が高くなり過ぎ て、そのようなポリシロキサンーポリビニルブロック共 重合体の水性エマルジョンを担体素材の表面に塗布した 場合、該表面への形成塗膜が硬くなり過ぎ、擦過や曲げ 等の物理的な力によって塗膜が容易に破壊され、剥離し 易くなる。逆に線状シロキサン単位の割合が上記の範囲 を超えると、ポリシロキサンブロックの架橋度が低くな り過ぎて、そのようなポリシロキサンーポリビニルブロ ック共重合体の水性エマルジョンを担体素材の表面に塗 布した場合、該表面への塗膜形成は相応に良いが、更に 該表面に印刷や接着等の二次加工を施す場合に印刷イン クや接着剤等の密着性が悪くなる。

【0019】本発明におけるポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンの製造方法としては、公知の方法、例えば特開平5-209149号に開示された方法が適用できる。この方法では、先ず加水分解によってシラノールを形成し得る化合物(以下、シラノール形成性化合物という)を水系媒体中で酸又はアルカリ等の加水分解触媒存在下に加水分解してシラノール化合物を生成させる。次いでシラノール化合物を無機酸又は有機酸等の縮重合触媒の存在下に縮重合してポリ

シロキサンの水性エマルジョンを生成させる。該水性エマルジョンの平均粒子径をより小さくしてより安定な水性エマルジョンを生成させるために、シラノール形成性化合物の加水分解反応系やシラノール化合物の縮重合反応系に適宜界面活性剤を用いることができる。最後にポリシロキサンの水性エマルジョンにビニル単量体及びラジカル重合触媒を加えてグラフト共重合を行ない、ポリシロキサンにビニル共重合体ブロックを導入する。かくして所望するポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンを得る。

【0020】上記の製造方法において、シラノール形成性化合物としては、各種のアルコキシシラン、クロルシラン、ハイドロジェンシラン、アシロキシシラン、シクロシロキサン等が挙げられる。この場合、加水分解によってシランジオールが形成されるようなシラノール形成性化合物から式1~式3で示されるシロキサン単位を有するポリシロキサンが得られる。また加水分解によってシラントリオールが形成されるようなシラノール形成性化合物から式4~式6で示されるシロキサン単位を有するポリシロキサンが得られる。更に加水分解によってシランテトラオールが形成されるようなシラノール形成性化合物より式7で示されるシロキサン単位を有するポリシロキサンが得られる。

【0021】式1で示されるシロキサン単位を形成する こととなるシラノール形成性化合物としては、1)ジメ チルジメトキシシラン、ジエチルジメトキシシラン等の ジアルキルジアルコキシシラン、2)フェニル・メチル ジメトキシシラン、ジフェニルジメトキシシラン等のフェニル基を有するジアルコキシシラン、3)オクタメチ ルシクロテトラシロキサン、ヘキサメチルシクロトリシ 30 ロキサン等のシクロシロキサン等が挙げられる。

【0022】式2で示されるシロキサン単位は、前記し たように、ケイ素原子に直結した炭素原子を有してお り、エポキシ基を有する有機基で置換された、ラジカル 重合性を有しない炭化水素基を有するシロキサン単位で ある。かかるシロキサン単位を形成することとなるシラ **ノール形成性化合物としては、1) y ーグリシドキシプ** ロピル・メチル・ジメトキシシラン、 $\beta$  – グリシドキシ エチル・メチル・ジメトキシシラン等のグリシドキシア ルキル・メチル・ジアルコキシシラン、2)  $\beta$  - (グリ 40 シドキシカルボニル) エチル・メチル・ジメトキシシラ ン、β-(グリシドキシカルボニル)プロピル・メチル ジメトキシシラン等のグリシドキシカルボニルアルキ ル・アルキル・ジアルコキシシラン、3)2-(3,4 ーエポキシシクロヘキシル) エチル・メチル・ジメトキ シシラン、3-(3,4-エポキシシクロヘキシル)プ ロピル・メチル・ジメトキシシラン等の(3,4-エポ キシシクロヘキシル)アルキル・アルキル・ジアルコキ シシラン等が挙げられるが、グリシドキシアルキル・メ チル・ジアルコキシシランが好ましい。

【0023】式3で示されるシロキサン単位は、前記し たように、ビニル共重合体ブロックが2価の有機基によ ってケイ素原子に連結されたものである。このようなシ ロキサン単位はいずれも $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和炭化 水素基を有するシロキサン単位にビニル単量体をラジカ ル開始剤存在下にグラフト共重合して得られる。かかる α, β-エチレン性不飽和炭化水素基を有するシロキサ ン単位を形成することとなるシラノール形成性化合物と しては、1) β-(メタ) アクリロイルオキシエチル・ メチル・ジメトキシシラン、y-(メタ)アクリロイル オキシプロピル・メチル・ジメトキシシラン等の (メ タ) アクリロイルオキシアルキル・アルキル・ジアルコ キシシラン、2) ビニル・メチル・ジメトキシシラン、 アリル・メチル・ジメトキシシラン等の $\alpha$ ,  $\beta$ -アルケ ニル・アルキル・ジアルコキシシラン等が挙げられる。 【0024】式4で示されるシロキサン単位を形成する こととなるシラノール形成性化合物としては、1)メチ ル・トリメトキシシラン、エチル・トリメトキシシラン 等のアルキル・トリアルコキシシラン、2)フェニル・ トリメトキシシラン、フェニル・トリクロルシラン等の フェニルシラン等が挙げられる。

【0025】式5で示されるシロキサン単位は前記した 式2で示されるシロキサン単位の場合と同様の炭化水素 基を有するシロキサン単位である。かかるシロキサン単 位を形成することとなるシラノール形成性化合物として は、1) y - グリシドキシプロピル・トリメトキシシラ ン、β-グリシドキシエチル・トリメトキシシラン等の グリシドキシアルキル・トリアルコキシシラン、2) B – (グリシドキシカルボニル) エチル・トリメトキシシ ラン、β-(グリシドキシカルボニル)プロピル・トリ メトキシシラン等の β – グリシドキシカルボニルアルキ ル・トリアルコキシシラン、3) 2-(3, 4-エポキ シシクロヘキシル) エチル・トリメトキシシラン、3-(3, 4-エポキシシクロヘキシル) プロピル・トリメ トキシシラン等の(3,4-エポキシシクロヘキシル) アルキル・トリアルコキシシラン等が挙げられるが、グ リシドキシアルキル・トリアルコキシシランが好まし い。

【0026】式6で示されるシロキサン単位は前記した式3で示されるシロキサン単位の場合と同様の $\alpha$ ,  $\beta$  — エチレン性不飽和炭化水素基を有するシロキサン単位にビニル単量体をラジカル開始剤存在下にグラフト共重合して得られる。かかる $\alpha$ ,  $\beta$  — エチレン性不飽和炭化水素基を有するシロキサン単位を形成することとなるシラノール形成性化合物としては、1) (メタ) アクリロイルオキシエチル・トリメトキシシラン、(メタ) アクリロイルオキシプロピル・トリメトキシシラン等の(メタ) アクリロイルオキシアルキル・トリアルコキシラン、2) ビニル・トリメトキシシラン、アリル・トリメトキシシラン等の $\alpha$ ,  $\beta$  — アルケニル・トリアルコキシ

シラン等が挙げられる。

【0027】式7で示されるシロキサン単位を形成することとなるシラノール形成性化合物としては、1)テトラエチルシリケート、テトラメチルシリケート等のテトラアルキルシリケート、2)ジクロルジハイドロジェンシラン、テトラクロルシラン等のシラン化合物等が挙げられる。

【0028】本発明では、シラノール化合物の縮重合度を調整し、また末端基を導入する目的で、加水分解によってシランモノオールが形成されるようなシラノール形成性化合物を適宜用いることができる。かかるシラノール形成性化合物としては、1)トリメチル・メトキシシラン、トリエチル・メトキシシラン、トリエチル・メトキシシラン、トリエチル・メトキシシラン、トリメチル・ハイドロジェンシラン等のシラン化合物、2)ヘキサメチルジシロキサン、ヘキサエチルジシロキサン等のヘキサアルキルジシロキサン等が挙げられる。本発明はかかるシラノール形成性化合物の使用割合を特に制限するものではないが、通常全シラノール形成性化合物に対して4モル%以下の範囲で用いる。

【0029】本発明におけるポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンを調製するには、前述したように、シラノール形成性化合物を水系媒体中で加水分解し、生成したシラノール化合物を縮重合してポリシロキサンの水性エマルジョンを得るが、ここで用いる水系媒体は、水を30重量%以上、好ましくは90重量%以上含有する均一溶媒である。水以外に併用できる溶媒としては、メタノール、エタノール、イソプロパノール、アセトン、テトラヒドロフラン等の水溶性溶媒が挙げられる。

【0030】調製したポリシロキサン中に含まれる $\alpha$ ,  $\beta$ -エチレン性不飽和炭化水素基を介して、ビニル単量体をグラフト共重合することによりポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンが得られる。

【0031】かくして得られたポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体において、グラフト共重合したビニル共重合体ブロックの割合は、25~75重量%とするが、35~65重量%とするのが好ましい。ビニル共重合体ブロックの割合が上記した範囲よりも多いと平滑性が低下し、逆に少ないと担体素材への塗膜の密着性が40劣るようになる。

【0032】ポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンを担体素材の表面に塗布してその塗膜を形成し、更に該塗膜の上に印刷や接着等の二次加工を施す場合、ポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体におけるビニル共重合体ブロックの内容が該塗膜に対する印刷インクや接着剤等の密着性に大きく関与する。塗膜に対する印刷インクや接着剤等の密着性をより良くするためには、ビニル共重合体ブロックを構成するビニル単量体の割合を前記したようにグリシジル(メ 50

タ)アクリレート/アルキル(メタ)アクリレート=  $1/99\sim50/50$ (重量比)とするのが好ましく、  $2/98\sim20/80$ (重量比)とするのが更に好ましいのである。

10

【0033】またポリシロキサンーポリビニルブロック 共重合体の水性エマルジョンを担体素材の表面へ塗布するに際してその塗布性や形成塗膜の密着性をより良くするためには、該水性エマルジョン中のポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体が $0.01\sim0.5\mu mO$  平均粒子径を有するものが好ましく、 $0.02\sim0.3\mu mO$  平均粒子径を有するものが更に好ましい。このように平均粒子径を小さくするために、ポリシロキサンを構成するシロキサン単位として、式2で示されるシロキサン単位及び/又は式5で示されるシロキサン単位を全シロキサン単位中に $0.5\sim15$  モル%含ませるのである。

【0034】本発明では、水性エマルジョンに含まれる ポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の濃度は 特に限定されないが、5~50重量%のものが製造上及 び安定性の上から有利である。かかる水性エマルジョン を塗布用組成物として具体的に使用するに際しては、該 水性エマルジョンを適宜の濃度となるように水で希釈 し、ローラータッチ法、スプレー法等の公知の方法によ って各種のフィルムやシート等の担体素材に塗布する。 【0035】本発明の塗布用組成物を適用する担体素材 としてはポリエステル、ナイロン及びポリプロピレンか ら選ばれる熱可塑性樹脂のフィルム又はシートが好まし く、ポリエステルのフィルム又はシートが特に好まし い。この場合、ポリエステルのフィルム又はシートに、 平滑性、撥水撥油性、密着防止性、離型性、耐汚染性等 の表面特性をより高度に付与できる。本発明の塗布用組 成物を上記のような熱可塑性樹脂のフィルム又はシート に塗布するに際しては、該塗布用組成物である水性エマ ルジョンをこれに含まれるポリシロキサンーポリビニル ブロック共重合体の濃度が0.1~10重量%、好まし くは1~5重量%となるように水で希釈した後、ローラ ータッチ法、スプレー法等の公知の方法によって塗布す る。塗布する工程は、熱可塑性樹脂のフィルム又はシー トの製造工程において、これらの溶融押出し直後におけ る延伸配向前の工程、一軸延伸配向後における二軸延伸 配向前の工程、又は二軸延伸配向後の工程のいずれでも よいが、一軸延伸配向後における二軸延伸配向前の工程 が好ましく、いずれの工程で塗布する場合でも通常は、 ポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体として製 品である熱可塑性樹脂のフィルム又はシート 1 m<sup>2</sup> 当た り0.01~0.2gとなるように塗布する。

【0036】以下、本発明の構成及び効果をより具体的にするため実施例を挙げるが、本発明が該実施例に限定されるというものではない。尚、各実施例において、別に記載しない限り、部は重量部、%は重量%である。

[0037]

#### 【実施例】

試験区分 1 (塗布用組成物としての水性エマルジョンの 調製)

#### ・実施例1

オクタメチルシクロテトラシロキサン97.7g(0. 33モル)、yーグリシドキシプロピルトリメトキシシ ラン4.7g(0.02モル)及びy-メタクリロキシ プロピルトリメトキシシラン5.0g(0.02モル) を混合し、これをドデシルベンゼンスルホン酸1.0g を溶解したイオン交換水300gに加え、ホモミキサー で分散した後、更にホモジナイザーで均一乳化して、シ ラノール化合物の水性エマルジョンを得た。次にフラス コにドデシルベンゼンスルホン酸10.0g、イオン交 換水217gを仕込み、よく溶解した後、温度を80~ 85℃に昇温し、これに上記シラノール化合物の水性エ マルジョンを2時間かけて滴下した。滴下終了後、85 ℃で1時間熟成した。熟成終了後、室温まで冷却し、炭 酸ナトリウムで中和して、縮重合を完結し、ポリシロキ サンの水性エマルジョンを得た。最後に上記ポリシロキ サンの水性エマルジョンにイオン交換水483g、過硫 酸カリウム1.5gを溶解し、これをフラスコに移し て、フラスコ内に窒素を流しながら70℃まで加温し、 エチルアクリレート/メチルメタクリレート/グリシジ ルメタクリレート=48/48/4 (重量比) から成る ビニル単量体混合物100gをゆっくり滴下した。滴下 終了後、3時間熟成して、ポリシロキサンーポリビニル ブロック共重合体の水性エマルジョンを得た。該水性エ マルジョン中のポリシロキサンーポリビニルブロック共

重合体の平均粒子径は $0.10\mu$ m、該水性エマルジョンの固形分濃度は18.0%、該水性エマルジョン中のポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の濃度は16.3%であった。ここで得られたポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体は、第1群に属する線状シロキサン単位/第2群に属する架橋シロキサン単位=97/3(モル%)のもので、ビニル共重合体ブロックの含有量が50重量%のものであった。

12

【0038】・実施例2~5及び比較例1,2,5~9表1又は表2に示したシラノール形成性化合物及びビニル単量体を用い、実施例1の場合と同様にしてポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体の水性エマルジョンを得た。

#### 【0039】:比較例3,4

表2に示したシラノール形成性化合物を用い、実施例1 の場合と同様にしてポリシロキサンーポリビニルブロッ ク共重合体の水性エマルジョンを得た。

【0040】各例の水性エマルジョンの調製に用いたシラノール形成性化合物及びビニル単量体の種類及び使用量を表1又は表2に示した。また該水性エマルジョンに含まれるポリシロキサンーポリビニルブロック共重合体又はポリシロキサンの内容及びその平均粒子径を表3及び表4にまとめて示した。尚、平均粒子径は次のようにして測定したものである。

【0041】平均粒子径:各例で調製した水性エマルジョンを、動的光散乱法により、電気泳動光散乱光度計(ELS-800、大塚電子社製)を用いて測定した。 【0042】

【表1】

					~~~~			
	シラ	ランジオール	シ	ラントリ/	シラ	ンモノオール	ヒニル	单量体
区分	形瓦	<b>性化合物</b>	テ	トラオール	形成性化合物			
			形成性化合物					
	種類	使用量	種類	使用量	種類	使用量	種類	使用量
実施例 1	a-l	97.7(0.33)	e-1	4.7(0.02)			EA	48
			f-1	5.0(0.02)			MMA	48
							GNA	4
実施例 2	a-1	97.7(0.33)	e-1	4.7(0.02)			BuMA	80
			f-1	5.0(0.02)			GHA	10
実施例 3	a-1	100.7(0.34)	d-1	14.1(0.06)	b-1	1.6(0.015)	EA	29
	b~1	15.5(0.075)	f-1	3.3(0.015)			NKA	29
							GKA	. 7
実施例 4	a-1	109.5(0.37)	d-1	10.6(0.045)			EA	205
	c-1	4.0(0.03)	e-1	17.6(0.075)			GA	36
			f-1	3.3(0.015)				
実施例 5	a-1	82.9(0.28)	e-1	4.7(0.067)			EA	48
		· ·	f-1	4.5(0.018)			AMM	48
			g-i	5.0(0.024)			GNA	4

						··
	シラ	ランジオール	シラ	ントリオール	ピニノ	レ単量体
区分	形成性化合物		形成	性化合物		
	種類	使用量	種類	使用量	種類	使用量
比較例 1	a-1	88.8(0.30)	e-1	4.5(0.019)	EA	432
			f-1	9.4(0.038)	MHA	432
					GNA	36
比較例 2	a-1	94.7(0.32)	e-1	4.7(0.02)	EA	12
			f-1	1.7(0.007)	MHA	12
					GNA	1
比較例 3	a-1	97.7(0.33)	d-1	5.6(0.041)	-	0
比較例 4	a-1	97.7(0.33)	e-1	4.7(0.02)	_	0
比較例 5	a-l	97.7(0.33)	f-1	5.0(0.02)	EA.	48
					MNA.	48
			<u> </u>		GNA	4
比較例 6	a-1	94.7(0.32)	e-1	4.7(0.02)	ST	96
			f-1	1.7(0.007)		
比較例 7	a-1	97.7(0.33)	f-1	3.2(0.013)	ST	43
比較例 8	a-1	97.7(0.33)	e-1	4.7(0.02)	EA	50
			f-1	5.0(0.02)	nna	50
比較例 9	a-1	97.7(0.33)	e-1	4.7(0.02)	MHA	100
			f-1	5.0(0.02)		

【0044】表1及び表2において、

使用量:グラム、かっこ内はモル

 $a-1\sim g-1$ の頭記号  $a\sim g$  はそれぞれ式  $1\sim$ 式 7 で 示されるシロキサン単位を形成することとなるシラノー

ル形成性化合物であることを示す

a-1:オクタメチルシクロテトラシロキサン

c-1:ビニル・メチル・ジメトキシシラン

d-1:メチル・トリメトキシシラン

e-1:y-fリシドキシプロピル・トリメトキシシラ

f-1:y-y

ラン

g-1:テトラエチルシリケート

[0045]

【表3】

1	o

														<u> </u>
	第1群に属する				第2群に属する									
区分	緑状シロキサン単位				架橋シロキサン単位									
	式1	相当	式2	相当	式 3	相当	式 4	相当	式 5	相当	式6	相当	式7	相当
	種類	モル%	種類	モルル	種類	モルギ	種類	モル	種類	モル%	種類	モルと	種類	モルギ
実施例1	A-1	97							E-1	1.5	F-1	1.5		
実施例2	A-1	97					l		E-1	1.5	F-2	1.5		
実施例3	A-1	90	B-1	5			D-1	4			F-3	1		
実施例4	A-1	90			C-1	2	D-1	3	E-1	5	F-4	1	İ	
実施例5	A-1	91							E-1	5.5	F-1	1.5	G-1	2
比較例1	A-1	95.5							E-1	1.5	F-1	3		
比較例2	A-1	98					ŀ	Ì	E-1	1.5	F-1	0.5		
比較例3	A-1	97					D-1	3						
比較例4	A-1	98.5							E-1	1.5				
比較例5	A-1	98.5									F-1	1.5		
比較例6	A-1	98							E-1	1.5	F-5	0.5		
比較例7	A-1	99									F-5	1		
比較例8	A-1	97							E-1	1.5	F-6	1.5		
比較例9	A-1	97							E-1	1.5	F-7	1.5		
							20							

[0046]

【表4】

		124 × 2	
	第1群/第2群	ビニル共重合体	平均粒子径
区分	·	ブロックの割合	
	(モル比)	(%)	(µm)
実施例1	97/3	50	0.10
実施例2	97/3	50	0.12
実施例3	95/5	35	0.07
実施例4	92/8	65	0.06
実施例5	91/9	50	0.05
比較例1	95,5/4.5	90	0.60
比較例2	98/2	15	0.20
比較例3	97/3	0	2.20
比較例4	98.5/1.5	0	0.27
比較例5	98.5/1.5	50	1.10
比較例6	98/2	49	1.30
比較例7	99/1	30	2.70
比較例8	97/3	50	0.35
比較例9	97/3	50	0.40

40

【0047】表3及び表4において、

 $A-1\sim F-1$ の頭記号 $A\sim F$ はそれぞれ式 $1\sim$ 式7で示されるシロキサン単位であることを示す

A-1:ジメチルシロキサン単位

B-1:  $\beta$  - グリシドキシエチル・メチルシロキサン単位

C-1: ビニルシロキサン単位にグリシジルメタクリレート/メチルメタクリレート/エチルアクリレート= 4 / 48 / 48 (重量比) がグラフト共重合したシロキサン単位

D-1:メチルシロキサン単位

E-1: y - グリシドキシプロピルシロキサン単位

F-1: y- メタクリロキシプロピルシロキサン単位に グリシジルメタクリレート/メチルメタクリレート/エチルアクリレート= <math>4/48/48(重量比)がグラフト共重合したシロキサン単位

F-2: y-メタクリロキシプロピルシロキサン単位に グリシジルメタクリレート/ブチルアクリレート=10 /90(重量比)がグラフト共重合したシロキサン単位 50 F-3: メタクリロキシプロピルシロキサン単位にグリ

シジルメタクリレート/メチルメタクリレート/エチルアクリレート=7/29/29 (重量比)がグラフト共重合したシロキサン単位

F-4:メタクリロキシプロピルシロキサン単位にグリシジルメタクリレート/エチルアクリレート=36/205(重量比)がグラフト共重合したシロキサン単位F-5: yーメタクリロキシプロピルシロキサン単位にスチレンがグラフト共重合したシロキサン単位F-6: yーメタクリロキシプロピルシロキサン単位にエチルアクリレート/メチルメタクリレート=50/50(重量比)がグラフト共重合したシロキサン単位F-7: yーメタクリロキシプロピルシロキサン単位
メチルメタクリレートがグラフト共重合したシロキサン

G-1:SiO₂単位

【0048】試験区分2(塗布用組成物としての水性エマルジョンの評価)

25℃のオルソクロロフェノール中で測定した極限粘度 が0.62の、無機質フィラーをまったく含まないポリ エチレンテレフタレートを、エクストルーダーで口金か ら押出し、これを40℃に冷却したドラム上で静電印加 を行ないながら厚さ152μπの押出しフィルムとし、 続いて93℃に加熱した金属ロール上で長手方向へ3. 6倍に延伸して、一軸延伸フィルムを得た。次に上記一 軸延伸フィルムがテンターに至る直前の位置で、該一軸 延伸フィルムの片面上に、試験区分1で調製した水性エ マルジョンを3本ロールから成るコーターヘッドから均 一塗布した。この際の塗布量は上記一軸延伸フィルム1 m<sup>2</sup> 当たり固形分として約2.3 gとした(該塗布量 は、下記二軸延伸フィルムでは1m<sup>2</sup>当たり固形分とし て約0.0129gに相当する)。最後に片面塗布した 一軸延伸フィルムをテンター内に導き、101℃で横方 向へ3. 5倍に延伸し、更に225℃で6. 3秒間熱固 定して、二軸延伸フィルムを得た(片面塗布後のフィル ムが加熱を受けた時間は合計で11秒間である)。該二 軸延伸フィルムは9.8kgのテンションでしわが発生す ることなく巻き取ることができた。また該二軸延伸フィ ルムを1/2インチ幅にマイクロスリットし、500mg 巻きのテープ52本を製造したが、この間、そのマイク ロスリット化は何の問題もなく良好に行なうことができ た。試験区分1で調製した水性エマルジョンの二軸延伸 フィルムに対する塗布性、塗膜の密着性、平滑性、塗膜 に対する印刷インク等の密着性を表5にまとめて示し た。これらは次のように測定又は評価したものである。

18

【0049】塗布性:一軸延伸フィルムの片面上に水性 エマルジョンを塗布したときの該水性エマルジョンの濡 れ状態及び二軸延伸フィルムに形成されている塗膜の均 一性を肉眼観察し、下記の基準で評価した。

○: 斑がまったく認められない

△:わずかに斑が認められる

×:著しく斑が認められる

【0050】塗膜密着性:塗膜に幅18mmのニチバン社製セロハンテープを5cmの長さに貼り、この上に3kgの手動式荷重ロールで一定の荷重を与えた後、フィルムを固定してセロハンテープを90°剥離する方法により下記の基準で評価した。

○:塗膜がセロハンテープ側に10%未満剥離する
△:塗膜がセロハンテープ側に10~50%剥離する
×:塗膜がセロハンテープ側に50%以上剥離する
【0051】平滑性:二軸延伸フィルムを23℃×65%RHの雰囲気で調湿し、同条件下で梨地表面のステンレス板に対する摩擦係数(μd)を摩擦係数測定機(東洋精機社製のTR型、荷重200g、速度300mm/分)で測定して、平滑性の指標とした。

【0052】塗膜に対する密着性:

a. 感熱転写材の感熱インクの密着性

塗膜に熱溶融性転写インク(カーボンブラック20重量 部+パラフィンワックス40重量部+カルナバワックス30重量部+エチレンー酢酸ビニル共重合樹脂10重量 部)を2g/mm²の塗布量でホットメルトコートし、感 熱転写材を得た。得られた感熱転写材を手揉みしてインク層の剥離の有無を肉眼観察し、下記の基準で評価した。

30 ○:剥離しない

△:50%未満の部分が剥離する

×:50%以上の部分が剥離する

【0053】b. ゼラチン塗料の密着性

塗膜に以下のようなゼラチン塗料(写真用ゼラチン10 重量部+サボニン1重量部+蒸留水539重量部)を2g/mm²の塗布量でコートした。得られたフィルムを手揉みして塗料の剥離の有無を肉眼観察し、下記の基準で評価した。

○:剥離しない

○ △:50%未満の部分が剥離する

×:50%以上の部分が剥離する

[0054]

【表5】

					7	
	塗布性	塗 膜	平滑性	塗膜に対	する密着性	
		密着性	(摩擦係数 z d)	感熱インク	ゼラチン塗料	
実施例1	0	0	0.08	0	0	
実施例2	0	0	0.10	0	0	
実施例3	0	0	0.08	0	0	
実施例4	0	0	0.12	0	0	
実施例5	0	0	0.08	0	0	
比較例1	Δ	Δ	0.45	0	0	
比較例2	0	×	0.25	Δ	×	
比較例3	×	×	0.23	×	×	
比較例4	0	×	0.19	×	×	
比較例5	×	Δ	0.40	0	0	
比較例6	Δ	Δ	0.35	×	×	
比較例7	×	×	0.35	×	×	
比較例8	0	0	0.13	×	×	

0.15

# [0055]

【発明の効果】既に明らかなように、以上説明した本発 20 密着性にも優れた塗膜を形成できるという効果がある。 明には、担体素材の表面に塗布性、密着性及び平滑性に

比較例9

O

O

優れた塗膜を形成でき、しかも印刷インクや接着剤等の 密着性にも優れた塗膜を形成できるという効果がある。

20

30